

## LOS LÍQUIDOS

Recuerda cómo se comportaban las partículas en los líquidos.

Las partículas están más separadas que en los sólidos y pueden moverse unas con respecto a otras. Eso hace que la materia líquida no tenga una forma propia y que la adquiera en función del recipiente que la contiene.

### **Propiedades generales de los líquidos.**

Los líquidos **no pueden comprimirse** aunque sobre ellos se hagan fuerzas muy intensas.

Los líquidos **no tienen forma propia**. Su forma se ajusta al recipiente que los contiene.

### **Propiedades específicas de los líquidos**

Dos son las propiedades específicas de los líquidos: viscosidad y volatilidad.

Viscosidad. Cuando un líquido al derramarse cae despacio. Un buen ejemplo es la miel.

Volatilidad. Un líquido es volátil cuando se evapora con mucha facilidad. Aerosoles y gasolina son, por ejemplo, líquidos muy volátiles.

Como curiosidad podemos decirte que hay un mineral cuyo estado es líquido a temperatura ambiente, este es el mercurio, y es utilizado fundamentalmente para medir la temperatura en los termómetros.

### **Características del agua.**

Recuerda que las partículas del agua están formadas por moléculas que contienen dos átomos de hidrógeno por uno de oxígeno y su fórmula es  $H_2O$ .

El agua no tiene color, ni sabor, ni olor. Si no cumpliera una de esas tres propiedades no estaría en estado puro. Por lo tanto, el agua en estado puro es incolora, insípida e inodora.

En el agua pueden disolverse muchas sustancias y según sean podemos cambiar el color, el sabor...

El agua es esencial para la vida del planeta, por ello es el líquido más abundante. Tres cuartas partes de la superficie del planeta es agua. También nuestro cuerpo está compuesto de una gran parte de agua.